# Patent Abstracts of Japan

**PUBLICATION NUMBER** 

06134572

PUBLICATION DATE

17-05-94

Cu+Ni+Cr+2Mo≥0.75 (%)

APPLICATION DATE

26-10-92

APPLICATION NUMBER

04287532

Ī

APPLICANT: KAWASAKI STEEL CORP;

INVENTOR: SAITO YOSHIYUKI;

INT.CL.

: B23K 9/23 C22C 38/00 C22C 38/54

TITLE

METHOD FOR PREVENTING LOCAL

Pgc = (Cubp-Cuwm) + 3 (Crbp-Crwm) + 2 (Nibp-Niwm)

CORROSION OF WELD ZONE

+ 4 (Nobp-Movm)

П

ABSTRACT: PURPOSE: To improve corrosion resistance of steel itself used in seawater environment and improve local corrosion resistance of the weld zone by welding a steel base metal wherein Cu, etc., are contained in the specified range with a weld metal limited in a parameter expressed by the component difference between base metal and deposited metal Cu, etc., according to welding heat input.

> CONSTITUTION: The steel consists of, by weight, 0.03-0.15% C, 0.1-0.5% Si, 0.7-1.8% Mn,  $\leq$ 0.005% S,  $\leq$ 0.01% P and 0.01-0.04% Al as essential components and further, consists of ≥1 kind among ≤2.0% Cu, ≤2.0% Ni, ≤3.0% Cr and ≤1.0% Mo in the range to satisfy the inequality I. Further, as necessary, the steel consisting of ≥1 kind among 0.01-0.08% Nb, 0.01-0.08% V, 0.003-0.04% Ti,  $\leq\!0.003\%$  B and 0.0005-0.01% Ca is welded with welding material where the galvanic corrosion parameter defined by the formula II is made to, by weight, to 3.5-0% by the specified heat input.

COPYRIGHT: (C)1994,JPO&Japio

# (19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-134572

(43)公開日 平成6年(1994)5月17日

(51) Int.Cl.5

識別記号 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

B 2 3 K 9/23 C 2 2 C 38/00 C 7920-4E

301 B

38/54

審査請求 未請求 請求項の数1(全 8 頁)

		(71)出版人 00001258
(21)出願番号	特顯平4-287532	(71)出顧人 00001258 川崎製鉄株式会社
(22)出顧日	平成4年(1992)10月26日	兵庫県神戸市中央区北本町通1丁目1番28 号
		(72)発明者 木村 光男
		千葉県千葉市中央区川崎町1番地 川崎製
		鉄株式会社技術研究本部内
		(72)発明者 今津 司
		千葉県千葉市中央区川崎町1番地 川崎製
		鉄株式会社技術研究本部内
		(72)発明者 斉藤 良行
		千葉県千葉市中央区川崎町1番地 川崎製
		鉄株式会社技術研究本部内
		(74)代理人 弁理士 小林 英一

(54) 【発明の名称】 溶接部における局部腐食の防止方法

## (57)【要約】

[目的] 溶接構造物の海水環境中での鋼材自身の耐食 性を向上させ、かつ溶接部の局部腐食を軽減する適切な 母材鋼板、溶接材料及び溶接条件の組合わせを提案す る.

【構成】 Cu、Ni、Cr、Moを所定の範囲含有させた母材 と溶着金属のCu、Cr、Ni、Moの成分差で表されるパラメ ータで限定される溶接金属で溶接を行う.

### 【特許請求の範囲】

【酵求項1】 重量%で、C:0.03~0.15%、Si: 0.1~0.5%、Mn: 0.7~1.8%、S:0.005%以下、P:0.01%以下及びAl:0.01~0.04%を基本成分として含有し、さらにCu:2.0%以下、Ni:2.0%以下、Cr:3.0%以下及びMo:1.0%以下の何れか1種以上を下記式(1)を満足する範囲で含有し、さらに必要に応じてNb:0.01~0.08%、Ti:0.003~0.04%、B:0.003%以下及びCa:0.0005~0.01%の何れか1種以上を含有し、残部Pe及び不可避的不純物よりな10る鋼材を、下記式(2)で定義されるガルバニック腐食パラメータPgcが重量%で入熱3kJ/mn未満のときは-4.5~-1.0、入熱3kJ/mn以上、7kJ/mn未満のときは-4.0~-0.5、入熱7kJ/mn以上のときは-3.5~0となる溶接材料で溶接することを特徴とする溶接部における局部腐食の防止方法。

Cu+Ni+Cr+2Mo≥0.75 (%) ··· (1)

Pgc = (Cubp-Cuwm) + 3 (Crbp-Crwm) + 2 (Nibp-Niwm) + 4 (Mobp-Mowm) ··· (2)

ここで、例えば、Cubp、Cuwmは、それぞれ、母材、溶着 20 金属のCu最 (重量%) であり、他も同様である。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

[産業上の利用分野] この発明は、海水環境における母材部の腐食および溶接部における局部腐食の低減方法に関するものである。

### [0002]

【従来の技術】海水中で解材を使用する場合、塗装、あるいは電気防食にて防食するのが一般的である。しかし、飛沫帯においては電気防食が使えないこと、また、塗装も剥離の問題などもあり、必ずしも完全なものではない。また、構造物の構造によっては塗装作業、あるいはその補修が容易ではないために耐海水腐食性に優れる鋼材が要求されている。それらの要求に対して耐海水腐食性に優れる鋼材として耐海水腐が製品化されている。しかし溶接構造物として耐海水解が製品化されている。しかし溶接構造物として考えた場合、鋼材の溶接性と共に、溶接部における局部腐食の問題がある。溶接部における局部腐食は応力集中につながり、破壊にいたる原因ともなるため大きな問題となる。

【0003】梅水環境中における鋼材の溶接部の局部腐 40 食は、鋼母材、溶接熟影響部、溶接金属という異なった 組成、組織をもつ部分が電気化学的に使用して起こる所 コガルパニック腐食である。したがってこの腐食を防止 するには、耐食性に優れた鋼材を使用するとともに、そ れにあった溶接金属による溶接を考慮しなければならな い。

【0004】母材と溶接熱影響部との間で起こる局部腐食は母材との熱履歴の差によって生じた異なった組織に起因するため、溶接熱影響部の組織を母材の組織と同一にすることで防止することができる。これに対しては、

溶接部を後熱処理する方法が考えられるが、大型構造物ではそれは困難である。溶接金属部の局部腐食は溶接金属の成分を母材よりも電気化学的に貴にすることで防止できるが、貴にしすぎるとまわりの溶接熱影響部が腐食されることとなる。したがって、鋼材と見合った溶接金属の成分が要求されることになる。このような技籍として、所定の鋼材を3~6重量%のNiを含有した溶接材料で溶接するというように溶接金属の成分中のNiを母材より高くするとよいことが、例えば特開平1-142024号公報に示されている。また、母材と溶接金属とのCu、Niなどの成分の関係を指定することで局部腐食が防止できることが、例えば CORROSION89 PAPER NUMBER 304 に示されている。しかし、これに規定されていない他の成分の影響も大きいため、局部腐食を充分に防止するには至っていない

[0005] また、これらの元素の影響は母材成分が変わったり、溶接方法の違いなどにより変わってくる。これらのように、海水環境中で使用される溶接構造物用網の溶接部の局部腐食が防止できるような鋼材の成分、製造方法、溶接方法が改良されてきたが、決定的な解決手段は未だ確立しておらず、この目的を達成することが望まれている。

#### [0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、溶接 構造物として海水環境中で使用される鋼材自身の耐食性 を向上させ、かつ溶接部が優れた耐局部腐食性を示す溶 接方法を提供することである。

[0007]

【課題を解決するための手段】このような現状をふま 30 え、本発明者らは多くの実験、検討の結果、Cu、Cr、Ni、Moを所定の範囲含有させた鋼母材に、溶接入熱に応じて母材と溶剤金属のCu、Cr、Ni、Moの成分差で表されるパラメータで限定される溶接金属で溶接することにより、溶接構造物用鋼の溶接部の局部腐食を防止できることを見出した。

【0 0 0 8】 すなわち、本発明は、重量%で、C:0.03 x ~0.15%, Si: 0.1~0.5 %, Mn: 0.7~1.8 %, S: 0.005 %以下、P:0.01%以下及びAl:0.01~0.04%を 基本成分として含有し、さらにCu:2.0 %以下、Ni:2. 0 %以下、Cr: 3.0 %以下及びMo: 1.0 %以下の何れか 1種以上を下記式(1)を満足する範囲で含有し、さら に必要に応じてNb:0.01~0.08%、V:0.01~0.08%、 Ti:0.003 ~0.04%、B:0.003 %以下及びCa:0.0005 ~0.01%の何れか1種以上を含有し、残部Pe及び不可避 的不純物よりなる鋼材を、下記式(2)で定義されるガ ルバニック腐食パラメータPgc が重畳%で入熱3kJ/mm 未満のときは-4.5~-1.0、入熱3kJ/mm以上、7kJ/mm 未満のときは-4.0~-0.5、入熱7kJ/皿以上のときは-3.5~0となる溶接材料で溶接することを特徴とする溶 接部における局部原食の防止方法である。 50

(3)

 $[0\ 0\ 0\ 9]\ Cu+Ni+Cr+2Mo\geq0.75\ (\%)\ \cdots\ (1)$ Pgc = (Cubp-Cuwm) + 3 (Crbp-Crwm) + 2 (Nibp-Niwm)+4 (Mobp-Mown) ··· (2)

ここで、例えば、Cubp、Cuvmは、それぞれ、母材、溶着 金属のCu量(重量%)であり、他も同様である。

[0010]

【作用】以下に本発明における鋼成分の限定理由を述べ る。Cは強度確保のため、また溶接熱影響部の軟化を避 けるために下限を0.03% (重量%以下同じ) とし、一方 し、また溶接性が損なわれるので上限を0.15%とした。 【0011】Siは製鋼時の脱酸元素として必須であり 0.1%以上必要であるが、多すぎるとその固溶硬化によ って钢性が低下するので添加量範囲を 0.1~0.5 %とし た。Mnは焼入性を向上させ強度を確保するのに 0.7%以 上必要となるが、1.8%を越えると溶接性ならびに耐局 部腐食性が劣化するので添加量範囲を 0.7~1.8 %とし

【0012】 Sは鋼中不純物として不可避な元素である が、溶接金属と溶接熱影響部との境界のボンド部での局 20 01%とした。 部腐食の原因となるため、上限を 0.005%とした。 Pは 鋼中不純物として不可避な元素であるが、多量となると 溶接性う損なう恐れがあるため上限を0.01%とした。Al は鋼の脱酸に不可欠であり最低0.01%は必要であるが0. 04%を越えるとその酸化物を原因とする溶接割れの問題 を生じるため、その範囲を0.01~0.04%とした。

[0013] さらに、Cu、Ni、Cr、MoをCu: 2.0%以 下、Cr: 3.0%以下、Mo: 1.0%以下の範囲で、1種以 上を下記式 (1) を満足する範囲で含有する。

 $C_0 + N_1 + C_r + 2M_0 \ge 0.75 (\%)$  ... (1) Cuは耐海水腐食性を向上させ、また強度、靭性も向上さ

せるが、その量が多いと熱間加工性、溶接性が悪化する ため、添加量を 2.0%以下とする。

【0014】NiはCuと同様耐海水腐食性と強度、靱性を 向上させる元素であるが、 2.0%を越えて添加すると製 造コストを上昇させることになるため上限を 2.0%とし た。Crは耐海水腐食性を向上させると同時に、焼入性を 向上させ強度上昇に効果があるが、 3.0%を越えて含有 すると溶接部の靱性を害するので、この値を上限とし た。

【0015】Moは耐海水腐食性を向上させると同時に、 焼入性を向上させ強度、靱性の向上に有用であるが、 1.0%を越えると溶接性や钢性が劣化し、また経済的に も不利となるため、上限を 1.0%とした。また、これら の元素何れか1種以上式(1)に示す範囲添加すること により、母材部の耐海水腐食性を確保できる。

[0016] 以上が本発明で用いる母材鋼の基本成分で あるが本発明の母材は、耐食性、強度、靱性を向上させ るために、さらに必要に応じてNb、V、Ti、B、Caの何 れか1種以上を含有させることができる。Nbは結晶粒を 50 AZ部に、-0.5をこえると溶接金属に局部腐食が発生す

微細化し靱性を向上させる効果があるが、0.01%未満で はその効果はなく、また0.08%を越えると溶接熱影響部 の靭性を劣化させるので、添加量範囲を0.01~0.08%と

【0017】 Vは強度を上げるのに効果があるが、0.01 %未満ではその効果はなく、0.08%をこえると溶接熱影 響部の靱性を劣化させるので添加量を0.01~0.08%とし た。Tiは溶鋼の脱酸、鋼材の強度の確保のために有用な 元素であるが、そのためには 0.003%必要であり、一方 Cが0.15%を越えると母材および溶接部の靭性が劣化 10 0.04%を越えると母材ならびに溶接部の靭性が劣化する ので、添加量範囲を 0.003~0.04%とした。

> 【0018】Bは微量の添加で焼入性を向上させ強度、 靭性の確保に有効であるが、 0.003%を越えると母材な らびに溶接部の靱性を損なうため、上限を 0.003%とし た。Caは鋼中に不純物として存在するSを固定し、溶接 金属と溶接熱影響部との境界のポンド部での局部腐食を 防止するのに効果がある。そのためには0.0005%以上必 要であり、一方0.01%を越えると清浄度の悪化を原因と する靭性の劣化をきたすため、添加量範囲を0.0005~0.

【0019】次に、このような組成を有する銅母材を圧 延、焼戻しにより、ベイナイト中心の組織にすることが 望ましい。その理由は、充分な強度、靱性を得るため と、溶接による熱サイクルと同じ効果をあらかじめ与え ておくためである。溶接金属部の局部腐食を防ぐため に、溶接金属部は網母材部より電気化学的に貴になるよ う選択されなければならない。電位を貴にする合金成分 としてCu、Cr、Niが効果的である。しかし、合金元素量 を多くして電位を費にし過ぎると、溶接金属部のまわり の電位が卑の部分で局部腐食を起こす可能性があるほ か、溶接割れの問題が生じる。したがって溶接材料の成 分範囲は限定されるが、溶着金属と母材のCu、Cr、Ni、 Moの成分を下記のガルパニック腐食パラメータPgc で表 して、重量%で入熱3kJ/m未満のときは-4.5~-1.0、 入熱 3 kJ/m以上、7 kJ/m未満のときは-4.0~-0.5、 入熱 7 kJ/mm以上の時は-3.5~0となる溶接材料で溶接 することにより、溶接部における局部腐食を防止でき る。ただし、

Pgc = (Cubp-Cuwm) + 3 (Crbp-Crwm) + 2 (Nibp-Niwm)+ 4 (Mobp-Mown) ··· (2)

ここで、例えば、Cubp、Cumaは、それぞれ、母材、溶着 金属のCu量(重量%)であり、他も同様である。

【0020】なお、溶接入力により Pgcの制限範囲が異 なるのは以下の理由からである。入熱量が低下すると溶 接部に低温変態生成物が折出し、自然電位が低下するた め耐食性を劣化させ、Pgc の制限範囲を低下させる。そ のため入熱3kJ/m未満では Pgcが-4.5未満ではHA7 部に−1.0をこえると溶接金属に局部腐食が発生する。入 熱3kJ/㎜以上、7kJ/㎜未満では Pgcが-4.0未満でH (4)

特開平6-134572

5

る。入熱7kJ/m以上では Pgcが-3.5未満でHA2部 に、0をこえると溶接金属に局部腐食が発生する。 【0021】

【実施例】各組成の 100kg 網塊を溶製し、制御圧延後、焼き入れ焼戻し処理を行い15㎜厚鋼板を製造した。これらの鋼板をV開先に加工し、種々の溶接金属を使い入熱を変えた潜弧溶接(SAW)により溶接した。本発明法の試験片母材と溶着金属の成分をそれぞれ表1及び表2に示す。また比較法の試験母材と溶着金属の成分をそれぞれ表3及び表4に示す。以材および表面の溶接部を含む部分から腐食試験片をとり、人工海水中で6か月間の回転浸漬試験を行った。試験結果をガルバニック場食パラメータPgc とともに、太2及び表4に併せて示している。腐食度は母材部の全面腐食速度および溶接部の局部

腐食の最大深さで表し、最大深さの正の値は溶接熱影響部の、負の値は溶着金風部の腐食を示している。母材部にCu、Ni、Cr、Noを本発明の範囲内で添加し、さらにPgcを適切な範囲にすることにより全面腐食速度が低く、さらに溶接部の局部腐食が抑制されていることがわかる。

【0022】一方、比較例16、17の様に母材部のCu、Ni、Cr、Moが不足している場合は全面腐食速度が大きく、かつ局部腐食も発生する。さらに、18、19、20のよりで、10で19cが大きすぎる場合は溶接金属部に、Pgcが小さすぎる場合溶接熱影響部に局部腐食が発生する。

[0023]

【表1】

特開平6-134572

(	5	

		7													<i>8</i>		ı
	₽I◆	0.85	0.85	0.85	1.25	181	1.81	1.81	0.92	0.92	233	230	1.12	1.46	1.46	1.46	
	Z				0.0024				0.0030	0.0030	0.0001	0,0001	0,0001				+ 236
	В								0.0005	0,0005	a 0001	0,0001					Cr + Ni
	ī								070 10	020 10	0,008	0.008					+ 3 =
	<b>M</b>					0. 15	91.0	0. 15	0.21	0.21	16.0	0.31					å
板 (*156)	N.	0.69	69 '0	0.69		0, 49	0.49	0.49			0.70	0.70	1.12	0.23	0.23	0.23	
#	ÇŁ				1.25	0.78	0, 78	0.78	0.50	05.0				1.02	1.02	1.02	
鑒	ð	0.16	0.16	0.16		0.24	0.24	0.24			0.98	0.98		0,21	0.21	0.21	
<b>‡</b> Z	-R	0.015	0.015	0.015	0.001	0.024	0,024	0.024	0.023	0.023	0.024	Q 024	D 024				
蚶	N]	0.025	0.025	0.025	0.041	0.022	0.022	0.022	0.024	0,024	0.022	0.022	0.022	0.032	0.032	0.032	
	S	0.001	0.001	0.001	0.003	0.002	0.002	0.002	0.002	Q. 002	a 002	0.002	0 00 C	0.003	0.003	0,003	
	a.	0.002	0, 002	0.002	0.018	0,003	0.003	0.003	0.003	0.003	0.005	0.005	0.002	0.015	0.015	0.015	
	돑	1.41	1.41	141	123	1.52	1.52	1.52	1.24	124	1.03	1.03	1.03	1.25	125	1.25	
	Si	0.22	0.22	0.22	0.31	0.14	0.14	0.14	0.15	0.15	0.14	0, 14	0.14	0.23	0.23	0.23	
	ပ	0,050	0.050	0.050	0.061	0,073	0.073	0.073	0.072	0,072	0,050	0.050	0,040	0,040	0,040	0,040	
				1	€		뫲		-	<u>-</u>		戕					
		H	2	က	4	S	9	7	8	6	9	=	12	13	14	13	]
											-						

[0024]

【表2】

特開平6-134572

10

(6)

腐食速度 烧人数都 溶 着 金 属(wt)() 最大深さ (mg/yr) (mon/yr) (kJ/mm) Cu Cr Ni Мо Pgc -1.56 0.21 0.14 1 2.2 0 11 0 11 1 48 2 4.5 0.13 0.01 1.41 -1\_44 0.23 0, 11 3 0.13 0.01 1.25 -L 12 0, 23 0.07 10.3 本 4 -2 11 -0,06 42 0.03 1.53 0.62 Q 19 5 0.46 -4.36 0.16 2.5 0.38 1.58 0.88 0.41 6 -3, 74 発 0. 35 1.45 0.84 0.38 0.16 0.41 4.6 7 11.0 0.29 1.39 0.77 0.37 -3, 32 0.39 0.15 8 0, 20 0.12 23 0.02 1.04 Q 14 0.35 -2, 48 眀 9 4.5 0.02 0.89 0.13 0.33 -1.93 0.22 -0, 03 10 27 1.75 0.45 -2.73 0, 14 0.29 1.05 11 1.04 1.75 0.42 -2.60 0.31 法 5.1 0.14 12 0.05 0.01 1.38 -0.60 0,20 -0.22 4.4 13 0.14 20 0.31 | 1.27 | 0.74 | 0.11 -2.31 0.19 14 1.26 4.5 0.31 0.74 0.09 -2.20 0, 18 0. 15 15 0.29 1.17 0.69 0.08 -1.77 11.0 0.19 0.11

[0025] [表3]

9

-426-

特開平6-134572

11

(7)

 $Pl^* = Cu + Cr + Ni + 2Mo$ 

12

	T .	1 .			Γ	Γ	Γ	Γ	
	ä	0.04	0.08	1.12	1.12	1.12	0.93	0 33	0.93
	ප්	0.0001	0.0001						
	В	0.0001	0.0001						
	ī	0.001	0.001				0,008	0.008	0.008
	윷	00.00	00.00				0.00	0.00	00.00
板 (#1%)	ž	0.02	0.02	1.12	1.12	1.12	0.69	0.69	0.69
	ප	0.01	0.01				000	0.00	00 0
羅	a	0.01	10 '0				0.24	0.24	0.24
<b>4</b> 2	æ	0.025	0.025	0.024	0.024	Q 024	0.024	0.024	0.024
中	A1	0.023	0.023	0.022	0.022	0.022	0, 022	0.022	a 022
	S	0.003	0,003	0,002	200 D	0,002	a 002	0.005	0.002
	Ъ	0.003	0.003	0.005	0.002	0.005	0.003	0,003	0.003
	T)	1.24	1.24	1.03	103	1.03	1.52	1.52	1.52
	Si	0, 14	0.14	0, 14	0.14	0.14	0,14	0.14	0, 14
	င	0.070	0,070	0,140	0, 140	0, 140	0.073	0.073	0.073
T			4	₹	\$	¥	#		
		16	11	82	13	ន	21	প্ত	ន

[0026]

【表4】

13

		溶接入熱		塔 着 金 属(wt.)()				腐金速度	を殺人録
L		(kJ/mm)	Cu	Cr	Ni	Mo	Pgc	(mm/yr)	(mon/yr)
16		2.3	0.05	0.01	0.85		-L 70	0.52	1.14
17	比比	4.7	Q D5	0. 01	0.82		-1.64	0.56	1.36
18	1	2.2	0.05	0.01	0.71		0.74	0.26	-2.26
19	較	4.5	0.05	0, 01	0.77		0.62	0. 25	-2.09
20	₩.	1L0	0.05	0. 01	0.86		0.44	0.30	-1. 41
21	法	2.5	0. 21	0.01	3. 24	0.02	-5.18	0.29	3, 52
22	125	4.3	0. 20	0.01	2, 96	0.02	-4.61	0, 32	3.22
23		10.7	0. 18	0, 01	2.75	0.02	<b>-4.</b> 17	0.30	3.41

[0027]

【発明の効果】以上に示したように、本発明により、海水環境中での溶接部の全面腐食速度が低下し、さらに局

部腐食が防止できる。特に整装が十分な防食手段とならないような環境中で使用される構造物において有用であり、産業上の意義は大きい。